# ⑩ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

#### ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-104515

@Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)4月17日

A 61 K 7/09

8314-4C

審査請求 未請求 請求項の数 15 (全9頁)

60発明の名称 Ν- (メルカプトアルキル) -ω-ヒドロキシアルキルアミドおよ

び髪の毛の永続的変形法における還元剤としてのその使用

頭 平1-202284 ②特

頤 平1(1989)8月3日 22出

優先権主張 201988年8月4日30ルクセンブルグ(LU)3087310

@発 明者 フランス国 93290 トランプレイク レ ゴネス リユ ジヤン メーニヤン

ー アレヴィ 8

ジエラール ラング @発 明者 フランス国 95210 サン グラテイアン アベニュー

ラクール 44

@発 明 ジェラール フランス国 77580 ヴィリエール スユール モーラン

> グランド リュー 18

フランス国 75008 パリ リユー ロワイアル 14 勿出 願 人 ル

79代 理 人 弁理士 中村 稔 外7名

1.発明の名称 N- (メルカプトアルキル) -ローヒドロキシアルキルアミド および髪の毛の永続的変形法に おける電元剤としてのその使用

- 2. 特許請求の範囲
- (1) 以下の一般式([):

ここで、nは2または3であり、mは2~5で ある、・

に対応するN- (メルカプトアルキル) -ω-ヒドロキシアルキルアミドおよびこれに対応す るジスルフィド。

- ② nが2であり、かつmが3または4である請 求項(1)記載の化合物。
- (3) 核化合物が4ーヒドロキシーNー (2ーメル カプトエチル) ープチルアミド; 3ーヒドロキ シーN-(2-メルカプトエチル)-プロピオ

ンアミド;5ーヒドロキシーN-(2ーメルカ プトエチル) ーパレロアミド: 4ーヒドロキシ -N-(3-メルカプトプロピル) -ブチルア ミド: (4ーヒドロキシーN- (3ーメルカプ トプロピル) ーブチルアミド;) 6ーヒドロキ シーN-(2-メルカプトエチル)-カプロン アミド;および6ーヒドロキシーN- (3ーメ ルカプトプロピル) -カプロンアミドである請 求項(1)または(2)記載の化合物。

(4) 式:HS-(CH2)n-NH2 のメルカプトア ・ルキルアミンと式:

のラクトン(ここでnは2または3であり、m は2~5である)とを反応させ、核反応を熔媒 の存在下または不在下で20~110℃の範囲 の温度にて行うことを特徴とする請求項(1)~(3) に記載のN- (メルカプトアルキル) - ω-ヒ

ドロキシアルキルアミドの製造方法。

- (5) 該反応をメタノール、エタノール、イソプロ パノールおよびブタノールからなる群から選ば れるアルコールの存在下で行う請求項(4)記載の 方法。
  - (6) 該メルカプトアルキルアミンが2-メルカプトエチルアミンまたは3-メルカプトプロピルアミンである請求項(4)または(5)記載の方法。
  - (7) 該ラクトンが B プロピオノラクトン、 r -プチロラクトン、 パレロラクトンまたはカプロ ラクトンである請求項(4) または(5) 記載の方法。
  - (8) 以下の一般式:

(ただし、nおよびmは請求項(I)に定義した通りである)、で示されるジスルフィド形状にある請求項(I)記載の化合物。

(g) 該化合物がピス(N-エチル-4-ヒドロキ シプチルアミン) ジスルフィド; ピス(N-エ

はOD記載の組成物。

- 03 更に、少なくとも1種のカチオン性ポリマー、 鎮痛剤、タンパク水解物、ワックス、乳白剤、 香料、着色剤、非イオン性またはカチオン性界 面活性剤、治療剤または浸透剤をも含む請求項 04~02のいずれか1項記載の組成物。
- GA 第1段階として選元剤組成物を適用してケラチンのジスルフィド結合を選元し、次いで第2段階として酸化剤組成物を適用することにより該結合を再形成する工程を含む髪の毛の永統的変形方法であって、該選元段階を請求項⑩~邸のいずれか1項に記載のような化粧用選元剤組成物によって実施することを特徴とする上記方法。
- 四 核還元剤組成物を5~60分間反応させることを特徴とする請求項の記載の方法。

チルー5-ヒドロキシパレロアミド) ジスルフィド: ピス (Nーエチルー6-ヒドロキシカプロンアミド) ジスルフィド: ピス (Nーエチルー3-ヒドロキシプロピオンアミド) ジスルフィド: ピス (Nープロピルー4-ヒドロキシブチルアミド) ジスルフィド: およびピス (Nープロピルー6-ヒドロキシカプロンアミド) ジスルフィドである請求項(®)記載の化合物。

- (4) 適当な化粧料用ビヒクル中に、運元剤として 請求項(1)~(3)のいずれか1項に記載の式(1) で示されるあるいは請求項(4)~(7)のいずれか1 項に従って得られる少なくとも1種のN-(メ ルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキル アミドを含むことを特徴とする髪の毛の永統的 変形操作の初期段階で用いるための化粧料還元 剂組成物。
- co 該還元剂が該組成物全重量の2~20重量%、 好ましくは5~10重量%の濃度で存在する語 求項co記載の組成物。
- 02 pHか 6.5~10の範囲内にある請求項00また

#### 3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は新規なN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキルアミドおよびその還元剤としての、髪の毛の永統的変形法における使用に関するものである。

### (従来の技術)

パーマネント作業の第1段階で用いるための組 成物は、一般にローション、クリーム、ゲルある いは液状担体中に希釈された粉末として存在し、 かつ選元剤として、好ましくはメルカプタンを含 んでいる。

該還元剤(メルカプタン)の中で、一般に使用されているものはチオグリコール酸およびチオ乳酸またはこれらの酸の混合物並びにそのエステル、例えばグリセロールまたはグリコールのモノチオグリコレートである。

これらの還元剤はケラチンのジスルフィド結合 を還元するのに有効であり、とりわけチオグリコールはパーマネント用の標準物質と考えることが でき、かつ約50%の還元率を与える。

しかし、これらの還元剤は悪臭を放つ限りにおいて欠点を有し、この硫黄含有化合物特有の臭いはパーマネント作業を受ける人々ばかりかこれを 実施する人々をして、該作業をしばしば苦痛なものとする。

この欠点を級和するために、一般にこの臭いを 照べいすることを可能とする香料が使われている。

更に、臭いのない新規還元剤を求めて研究が行われている。即ち、特開昭 6 1 - 2 6 0 0 5 8 号

本発明のN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキルアミドはチオグリコール酸に全く匹敵する優れた還元特性をもつばかりでなく、無臭である。

新規な工業製品としての本発明の化合物は、以下の一般式(I)で示される水溶性のN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキルアミドである。

ここで、nは2または3であり、mつmは $2\sim5$ である。

本発明の好ましい態様によればnは2であり、 かつmは3または4である。

上記式 (I) のN- (メルカプトアルキル) - ω-ヒドロキシアルキルアミドのうち、特に以下のものを例示できる。

4 - ヒドロキシーNー(2-メルカプトエチル) - プチルアミド には、N-メルカプトアルキルグルコンアミドの 使用が提案されており、これは水溶性で、低揮発 性でしかも実際に無臭の化合物である。

このN-メルカプトアルキルグルコンアミドは S-グルコノラクトンとアミノアルカンチオール との反応により得られる。

この新規還元剤は上記公知の還元剤の諸欠点を 克服することを可能とするが、特にチオグリコー ル酸よりも還元特性の点で劣っている。

(発明が解決しようとする課題)

本発明の目的は新規なN- (メルカプトアルキル) - ω-ヒドロキシアルキルアミドの提供および毛髪のパーマネントにおけるその還元剤としての利用にある。

(課題を解決するための手段)

全く驚くべきことに、新規なメルカプトアルキルアミド、特にN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキンアルキルアミドを用いることにより、上記の様々な還元剤の呈する諸欠点を克服できることを見出した。

3 ーヒドロキシーN-(2 ーメルカプトエチル) ープロピオンアミド

5ーヒドロキシーN-(2ーメルカプトエチル) ーパレロアミド

4-ヒドロキシーN- (3-メルカプトプロピル) -ブチルアミド

6-ヒドロキシーN- (2-メルカプトエチル) ーカプロンアミドおよび

6-ヒドロキシーN- (3-メルカプトプロピル) -カプロンアミド

これらのうち、特に 4 ーヒドロキシーNー (2 ーメルカプトエチル)ープチルアミドが好ましい。

本発明は、また本発明によるメルカプトアルキルアミド(の製法を提供することをも目的とし、この方法は以下の反応式に従ってメルカプトアルキルアミン)(1)とラクトン(2)とを反応させることからなる。

$$HS = (CH_z)_n - NH_z + \begin{pmatrix} (CH_z)_n \\ 0 - C_{0} \end{pmatrix} \longrightarrow HS - (CH_z)_n - NH - C_{-}(CH_z)_n - OH \quad (1)$$
(1)

い場合、過剰のメルカプトアルキルアミンを用いることが有利であり、これは反応終了時にスルホン酸樹脂を通して該混合物を濾過することにより除去される。

反応中にある量のチオールが対応するジスルフィドに酸化される場合、反応混合物を2倍量の水で希釈し、スルホン酸樹脂と亜鉛末との混合物の存在下で3~10時間攪拌する。

ジスルフィドの大部分が還元されたら、反応混合物を滤過し、かくして直接使用できる目的化合物の溶液が得られる。

本発明の好ましい一方法によれば、メルカプトアルキルアミンは原料として塩酸塩として使用でき、遊離アミンはトリエタノールアミンにより遊離される。この場合、反応終了後に目的化合物は等量のトリエタノールアミン塩酸塩と共に得られ、その存在は本発明のN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキルアミドの性質を変更しない。

システアミンの昇華の問題を排除するオートク

使用するメルカプトアルキルアミン (1) は、例えば 2- メルカプトエチルアミンまたはシステアミン (n=2) あるいは 3- メルカプトプロピルアミン (n=3) である。

抜ラクトン (2) は、例えば $\beta$ -プロピオノラクトン (m=2) 、r-ブチロラクトン (m=3) 、パレロラクトン (m=4) またはカプロラクトン (m=5) である。

ラクトンの開裂反応は、一般にアルコール、例えばメタノール、エタノール、イソプロパノールまたはブタノール中で不活性雰囲気下で行われ、 該反応は該アルコールの沸点、即ち20~110 七の範囲の温度にて実施される。

反応時間は、一般に長く、溶媒を用いないことが有利である場合、メルカプトアルキルアミンと ラクトンとを化学量論比で混合することが有利である場合、該混合物を20~80℃とすることが 有利である場合には、数日を要してもよい。

この反応の進行は未反応メルカプトアルキルア ミンの量により追跡される。反応時間が著しく長

レープ内で操作することが有利である 本発明は、また恐らく以下の一般式 (Ⅱ):

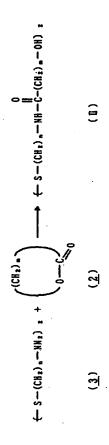
(但し、n および m は上記式 ( I ) で与えたものと同義である) で示される、上記式 ( I ) の化合物の、工業製品としての新規なジスルフィドをも目的とする。

ジスルフィドは <sup>®</sup> 自己 - 中和利 <sup>®</sup> と呼ばれる組成物において、即ち例えば上記式(1)の N - (メルカプトアルキル) - ω - ヒドロキシアルキルアミドなどのチオールと、モル百分率で 0.5 ~ 2.5、好ましくは 1 ~ 2で組合せる際に利用される(米国特許第3.768.490号参照)。

本発明の式 (I) のジスルフィドは例えば空気で、あるいは場合により鉄イオンの存在下で、例えば過酸化水素水を用いることにより、式 (I) の化合物を酸化することにより得られる。

同様に、式 (3) のジスルフィドと式 (2) の

ラクトンとを、以下の反応式に従って反応させる ことにより得ることもできる。



上記式 (Ⅱ) のジスルフィドのうち、特に以下 のものを例示できる。

ビス (N-エチルー4-ヒドロキシブチルアミド) ジスルフィド

ピス (Nーエチルー5ーヒドロキシパレロアミド) ジスルフィド

ビス (N-エチルー 6 -ヒドロキシカプロンア ミド) ジスルフィド

ピス (Nーエチルー3ーヒドロキシプロピオンアミド) ジスルフィド

ピス (Nープロピルー4ーヒドロキシブチルアミド) ジスルフィドおよび

ビス (N-プロピルー 6 -ヒドロキシカプロン アミド) ジスルフィド。

本発明は、また毛髪の永続的変形作業の第1段 階で用いる還元組成物にも関し、該組成物は適当 な化粧料用ピヒクル内に、還元剤として上記の如 き式 (I)のN-(メルカプトアルキル) - ω-ヒドロキシアルキルアミドを少なくとも1種含む。

好ましくは、この還元剤は、本発明の組成物中

に、該還元組成物全重量の2~20重量%、好ましくは5~10重量%の濃度で存在する。

この組成物のpHは一般に 6.5~10の範囲内にあり、これは例えばアンモニア、モノエタノールアミン、トリエタノールアミン、アルカリ金属またはアンモニウムの炭酸塩または重炭酸塩などのアルカリ試薬によって達成できる。

この還元組成物は、また種々の成分、例えばフランス特許第79.32078号および同第80.26421号記載の組成物で用いられているようなカチオン性ポリマーあるいは更にフランス特許第82.17364号記載の組成物で使用されているようなイオン型のカチオンポリマー、鎮痛剤および特にラノリンの4数アンス、乳白剤、香料、着色料、非イオン性のファクス、乳白剤、香料、着色料、非イオン性のできる。

本発明の還元組成物は発熱型、即ち毛髪に適用

した場合に熱を生するものであってもよく、パーマネントの第1段階あるいはカールを除く作業を 受ける人々に快適さをもたらす。

本発明の組成物のビヒクルは、好ましくは水または低級アルコール、例えばエタノール、イソプロパノールまたはブタノールなどの水性アルコールである。

これら組成物が毛髪のカールとりまたは縮れとり作業に用いられる場合、該還元組成物は毛髪でできるだけまっすぐに保のクリームは、クリームはであることが好ましい。このクリームは、テアレート、がリコールステアレート、自己乳化性でリースを主成分として、かりなどを主成分とし、かつ髪の直線性を保つためのカルボキシビニルボリマーなどの増粘剤を含む液体またはゲルを用いることもできる。

本発明は、また毛髪にウェーブをかける方法を も目的とし、この方法では上記で規定したような

機械的変形を与える。 5 ~ 6 0 分、特に 5 ~ 3 0 分の曝露時間の後、改めてなめらかにし、次いでていねいに洗髪し、次いで酸化組成物または固定剤 (fixatrice)を適用し、約 2 ~ 1 0 分間反応させ、更に髪を十分に洗う。

以下に例示の目的で、かつ本発明を限定する目的でなしに、複数のN-(メルカプトアルキル)-ω-ヒドロキシアルキルアミドおよびそのジスルフィドの調製例および複数のこれらを含有する 組成物を与える。

実施例1:4-ヒドロキシ-N- (2-メルカブ トエチル) -プチルアミドの調製

a) システアミンを出発物質とする 8 0 ででの反応 反応器内で、1 5.2 gのシステアミンと 1 5 cd の r ープチロラクトンとの混合物を、約 8 0 でに て 5 時間、不活性雰囲気下で反応させた。 r ープ チロラクトンの消費を気相クロマトグラフィー (C. P. V.) で追跡した。

r - ブチロラクトンが最早反応混合物中に検出 されなくなったら、該反応混合物を、10gのス 還元組成物を、径4~20mmのロールに予め湿らせて巻いた毛髪に適用する。この組成物は、場合により、髪を巻いたらすぐに適用される。次いで、5~60分、好ましくは5~30分間該組成物を反応させ、次いで十分に洗い、その後巻かれた毛髪にケラチンのジスルフィド結合を再生し得る酸化組成物を適用し、2~10分間これに曝露する。ロールをはずした後、髪を十分に洗う。

この酸化組成物または酸化剤は一般に用いられている型のものであり、かつ過酸化水素水、臭化アルカリ、過酸塩または臭化アルカリと過酸塩を、酸化剤として含む。過酸化水素水の濃度は3~10容、臭化アルカリの濃度および過酸塩の濃度はこの酸化組成物全重量の2~12%および0.1~15%であり得る。

同様に、本発明は壁のカールを除去または縮れをとる方法をも目的とし、そこでは本発明の選元 組成物を壁に適用し、次いでこの髪に、大きな歯の櫛で、櫛の背部であるいは手で髪をなめらかに する操作によって、髪に新しい形状を設定できる

ルフォン酸樹脂 " ダウエックス (Dowex) 5 0 " (部分的に水和 (45%) した) および反応中に形成される少量のジスルフィドを還元するための 亜鉛末5 g を含む水 100 cd 中に注いだ。この全体を周囲温度にて 2 時間反応させ、次いで不活性雰囲気下で濾過した。完全に無色の水性溶液を得た。この溶液を減圧下にて蒸発させて 25 g の 4 ーヒドロキシーN-(2-メルカプトエチル)ープチルアミドを得た。

このものは常温で無色の液体である。

'H-NMR (80MHz)スペクトルで予想される構造を確認する。

酸性媒質中でのチオールの量は95%であり、 元素分析は部分的に水和された生成物に対応する (C.H.:NO:S·½H:O)。

計算値 C:41.84 H:8.19 N:8.13 0:23.22 S:18.62 実測値 41.59 7.83 8.56 22.84 18.85 b)システアミンを出発物質とする周囲温度での反応

球形フラスコ内で、7.72gのシステアミンと

8.6 1 gの r - ブチロラクトンとを不活性雰囲気下で混合する。かくして得た混合物を 1 0 時間周囲温度にて反応させる。初めベースト状であった反応系は徐々に均一になり透明で比較的流動性の液体を与える。この段階で r - ブチロラクトンが完全に転化されたことが C.P.V. で立証され、またシステアミンの転化は過塩素酸による用量決定により確認した。

かくして15gの4-ヒドロキシ-N-(2-メルカプトエチル)-プチルアミドを得た。

c)システアミンの塩酸塩を出発物質とする反応 反応器に、周囲温度にて不活性雰囲気下で、

11.4gのシステアミン塩酸塩を導入し、また攪拌しつつ13.5 cmのトリエタノールアミンを滴下した。約60℃の得られた混合物に、徐々に7.7 cmの r ープチロラクトンを加える。全体を添加した後、温度を90℃とし、この温度で3時間保つ。この終了時点で r ープチロラクトンは完全に転化されている (C.P. V. により確認)。 かくして、32gの4~ヒドロキシーN - (2-メルカプトエチ

250gの4-ヒドロキシ-N- (2-メルカ プトエチル) ブチルアミドを得た。

実施例 II: 5 - ヒドロキシ-N- (2 - メルカプ トエチル)パレロアミドの調製

不活性雰囲気下で攪拌された、5gのシステアミンと6.05cdのrーバレロラクトンとの混合物を約60~70℃の温度にて15時間保つ。rーバレロラクトンの消失を C.P.V. で追跡する。この反応混合物を100cdの水中に注ぎ、これに10gの酸型樹脂ダウエックス (Dowex)50および3gの亜鉛末を加える。得られた混合物を周囲温度にて4時間攪拌し、次いで一晩放置する。翌日、滤過し、減圧下で水を蒸発させる。

8 g の 5 - ヒドロキシー N - (2 - メルカプトエチル)バレロアミドを無色液体として得た。 その「H - N M R、並びにチオールおよび残留アミンの濃度決定により予想される構造を確認した。 実施例 II: 6 - ヒドロキシー N - (2 - メルカプ

不活性雰囲気下で、5gのシステアミンと7.2

トエチル)カプロンアミドの調製

ル) ブチルアミドを得た。これは等量の、不活性 雰囲気下でペースト状白色固体のトリエタノール アミン塩酸塩を含む。

渡度決定は予想される混合物に対応していた。 d) システアミン塩酸塩を出発物質とする反応、形成されるトリエタノールアミン塩酸塩の除去

機械的撹拌手段を備えた反応器に、228gのシステアミン塩酸塩(アルゴン雰囲気下に置かれている)を導入し、次いで撹拌しつつ270cmのトリエタノールアミンを約1時間30分間に亘り満下する。このペースト状の反応系を、次いで60℃にし、この温度にて155cmのアーブチロラクトンを満下する。この満下の後、全体を80℃に8時間保つ。その終了時点において全下ーブチロラクトンは転化されている。次に、350cmの乾燥エタノールを加え、60℃にて30分撹拌する。

この混合物を15℃まで冷却し、トリエタノールアミン塩酸塩を分離させる。濾液を減圧下にて 滤縮してエタノールを除く。

実施例 IV: ピス (N-エチル-4-ヒドロキシブ チルアミン) ジスルフィドの調製

### 第1の方法

20 gの4-ヒドロキシ-N-(2-メルカプトエチル) ブチルアミドを300 cdの無水エタノールに溶した溶液を、20 cdのトリエチルアミンの存在下で48時間攪拌した。その終了時点で該チオールは対応するジスルフィドに転化される。

溶媒およびトリエチルアミンを真空蒸発により除 去する。

得られるペースト状生成物は塩化メチレン中で Ĉいいないで 200 do のアセトニトリル中で再結晶させる。

かくして、15gのピス (N-エチル-4-ヒ ドロキシープチルアミド) ジスルフィドを、融点 102での白色結晶として得た。

元素分析: C12H24N2O4S2

計算値:C:44.42 H:7.47 N:8.64 0:19.72 S:19.76 実測値: 44.55 7.51 8.47 20.02 19.67 第2の方法

反応器内に、周囲温度にて連続的に 1 1.2 6 g (0.05 モル) のシステアミン塩酸塩、 1 4.9 2 g (0.1 モル) のトリエタノールアミン、 8.6 1 g (0.1 モル) の r ープチロラクトンおよび 最後に 2 0 cdの無水エタノールを導入する。かくして 得た混合物を 8 0 でにて 4 時間保つ。

この反応系を焼結ガラス上で濾過した。得られる固体と濾液とを別々に処理する。

該固体を沸騰アセトニトリル75cdに溶かす。 不溶物を濾過により除き、該濾液を冷却して、 8.3gの白色固体とする。

接線液を蒸発乾固し、次いで沸騰アセトニトリル30 cdに溶かす。不溶物を焼結ガラスで分離し、 減液は冷却によりて24gの白色固体を与える。

全体で10.7gのピス(N-エチル-4-ヒドロキシブチルアミド)ジスルフィドを得、その融点は99-100℃であった。

80 MHz のH NMRスペクトルは予想される 構造を確証している。

上記同様の操作に従って、ピス (N-エチルー5-ヒドロキンパレロアミド) ジスルフィド、ピス (N-エチルー6-ヒドロキシカプロンアミド) ジスルフィド、ピス (N-エチルー3-ヒドロキシプロピオンアミド) ジスルフィド、ピス (N-プロピルー4-ヒドロキシブチルアミド) ジスルフィドおよびピス (N-プロピルー6-ヒドロキシカプロンアミド) ジスルフィドを同様に生成した。

実施例V: ピス (N-エチル-5-ヒドロキシバ レロアミド) ジスルフィドの調製

1.778 (0.1モル) の5-ヒドロキシーN-(2-メルカプトエチル) バレロアミドを20cd の無水アルコールに溶かした溶液を+5℃に冷却し、これに4.6cd (0.045モル) の30%過酸化水素水を滴添する。

周囲温度に戻しつつ1時間提供を続ける。チオールの量は負である。反応媒質を減圧下で蒸発乾固する。周囲温度にて真空下で乾燥した後、1.5gのピス(N-エチル-5-ヒドロキシバレロアミド)ジスルフィドを得た。これは徐々にろう状白色固体として結晶化する。

そのH NMRスペクトル (80MHz)は予想される構造を立証している。

実施例 VI: ピス (N-エチル-6-ヒドロキシカ プロンアミド)ジスルフィドの調製

1.92g(0.1 モル)の6-ヒドロキシーNー (2-メルカプトエチル)カプロンアミドを20 dのエタノールに溶かした溶液を+5℃に冷却し、 撹拌下に5.0 cm (0.049モル)の30%過酸化水素水を滴添した。周囲温度にて2時間撹拌した後(チオールテストは負)、この溶液を濾紙を通して濾過して清浄にし、次いで減圧下で蒸発乾固する。周囲温度にて真空下で乾燥した後、1.7gのピス(Nーエチルー6ーヒドロキンカプロンアミド)ジスルフィドを淡黄色濃厚ゲルとして得た。

80MHz のH NMRスペクトルは予想される 構造を確証した。

### 組成物の例

- 1. 本発明により、以下の成分を混合して毛髪の 永続的変形用意元組成物を調製した。
  - o 4 − ヒドロキシー N − (2 − メルカプトエ チル) ブチルアミド 9 g
  - opHを9とするのに必要な量のアンモニア
  - 0.1 g
  - o 保存剤 0.5 g
  - o脱イオン水 ad 100g

この組成物を、ウェーブを付すためにロール

## 特開平2-104515 (9)

に巻いて予め湿潤させた毛髪に適用した。この 組成物を約15分間作用させた後、水で十分に 洗い、次いで以下の酸化組成物を適用した。

o 過酸化水素水(qsp:十分量)

8容

o安定剤

0.3 g

o 香料 o乳酸

0. 1 g

pHを3にするのに十分な量

ο脱イオン水

ad, 100g

この酸化組成物を約10分間作用させた後、 核ロールをはずし、髪を水で十分にすすいだ。

乾燥後かぶとの頂飾形の毛髪は良好な巻き毛 であった。

本例において、核意元組成物は、以下の還元 組成物で有利に代用される。

A) o4ーヒドロキシーN-(2-メルカプト エチル) ブチルアミド 12 g

Oモノエタノールアミン

pHを9とするのに必要な量

o香料

0.1g

o 保存剤

0.5g

oピス (N-エチルー4-ヒドロキシブチル アミド) ジスルフィド 17.5 g

o尿素

8 g

o香料

0.1g

o保存剤

0.5 g

o アンモニア pHを 9.5 とするに要する量

ad. 100 g

この溶液を、ウェーブを与えるためにロール 巻きし、予め湿らせた毛髪に適用した。約20 分放置し、次いで核ロールをはずし、髪を水で 十分に洗った。

乾燥後、かぶとの頂飾形にした髪は良好なり ューブを有していた。

O脱イオン水

ad. 100 g

B) o5ーヒドロキシーN-(2ーメルカプト

エチル) パレロアミド

0モノエタノールアミン

pHを8.5とするのに必要な量

0 香料

0.1g

o 保存剤

0.5g

ο脱イオン水

ad. 100 g

C) o6-ヒドロキシーN-(2-メルカプト

エチル)カプロンアミド

7 g

o アンモニア pHを 8.5 とするに要する量

0.1g

0 香料 o 保存剤

0.5g

o脱イオン水

ad. 100 g

Ⅱ. 本発明に従って、以下の化合物を混合するこ とにより"自己ー中和剤"と呼ばれるパーマ用 組成物を期製した。

> 04-ヒドロキシーN- (2-メルカプトエ チル) ブチルアミド

6.3g